PONZIO 2501

P30904

SYNTHÈSES

DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES À L'ÉCOLE SUPERIEURE DE PHARMACIE

Pour obtenir le diplôme de pharmacien de deuxième classe

le jeudi 17 juin 1869

PAR

André PONZIO

Pharmacien de la Faculté de Turin Né à Lagnasco (Italie)



PARIS.

CUSSET ET C*, IMPRIMEURS DE L'ÉCOLE DE PHARMACIE, BUB RACINE, 26, FRÈS DE L'ODÉON.

1869

ÉCOLE SUPÉRIEURE DE PHARMACIE.

ADMINISTRATEURS.

MM. Bussy, Directeur.

A. Chatin, Professeur titulaire. Chevallier, Professeur titulaire.

PROFESSEUR HONORAIRE.

M. CAVENTOU.

PROFESSEURS.

Bussy	Chimie inorganique
BERTHELOT	Chimie organique.
LEGANU }	Pharmacie.
CHEVALLIER	
CHATIN	Botanique,
A. MILNE EDWARDS	Zoologie.
N	Toxicologie.
BUIGNET	Physique.
PLANCHON {	Ustoire naturelle des médicaments.
	LEGANU

AGRÉGÉS.

MM. LUTZ.
L. SOUBEIRAN.
RICHE.
ROUIS.

MM. GRASSI.

BAUDRIMONT.

DUCOM.

Nota. L'École ne prend sous sa responsabilité aucune des opinions émises par les candidats,

A MADAME DÉCARY,

Hommage d'estime.



SYNTHÈSES

DE PHARMACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE.

SIROP D'IPÉCACUANHA COMPOSÉ.

Sirop de Desessartz.

SIRUPUS DE IPECACUANHA COMPOSITUS.

24	Ipécacuanha concassé						,		(
	Feuilles de séné								
	Serpolet								(
	Fleurs de coquelicot					,			25
	Sulfate de magnésie.								20
	Vin blanc								450
	Eau de fleurs d'orange	er.	,						150
	Eau bouillante	,					٠.		600
	Sucre blanc								0. S.

Faites macérer l'ipécacuanha et le séné dans le vin blanc pendant douze heures; passez avec expression et filtrez. Ajoutez au résidu le serpolet et le coquelicot, et versez l'eau bouillante sur le tout. Laissez infuser pendant six heures, passez avec expression; ajoutez à la liqueur le sulfate de magnésie et l'eau de fleurs d'oranger; filtrez. Réunissez la liqueur vineuse au produit de l'infusion, et faites, avec le sucre ajouté dans la proportion de 190 grammes pour 100 grammes de liqueur, un sirop par simple solution au bain-marie.

EXTRAIT DE RÉGLISSE.

EXTRACTUM GLYCYRRHIZÆ.

TABLETTES DE TOLU.

TABELLÆ DE BALSAMO TOLUTANO.

POMMADE ÉPISPASTIQUE JAUNE.

POMATUM LUTEUM CUM CANTHARIDIBUS.

24	Cantharides	en	ро	udr	e g	ros	sièr	е.				45
	Axonge .		٠.									630
	Circ jaune.											90

- 7 -
Gurcuma pulvérisé
TEINTURE ÉTHÉRÉE DE CIGUÉ, TINCTURA ÆTHEREA DE FOLIIS CONII MACULATI.
\mathcal{Y} Poudre de feuilles de ciguë
ACIDE SULFURIQUE ALCOOLISÉ, Eau de Rabel. ACIDUN SULFURICUN ALCOOLISATUN.
Acide sulfurique pur à 1,8\$

SULFITE DE CHAUX.

$CaOSO^{2} = 60$

SULFIS CALCICUS.

24 Car	bonate de	chaux												1000
Aci	de sulfurio	que à	1,84	٠.										1000
Cha	rbon végé	ital en	pou	dr	e.									Q. S.
Délay	ez la charb	on da	ns l'	aci	de	sul	furi	que	de	m	aniè	ere	à ei	n faire
une pâte	presque s	olide;	intr	od	uise	2Z	cett	e p	âte	da	ns t	ın.	mat	ras de
verre pla	verre placé sur un bain de sable; adaptez-y un tube deux fois courbé													
à angle	droit, pou	ır faire	e arr	ive	er I	e e	az	dan	s u	n f	laco	n	de	lavage
contena	contenant une petite quantité d'eau; faites partir de ce flacon un													
deuxièn	deuxième tube semblablement courbé, destiné à porter le gaz au fond													
d'un bo	cal de verr	e ou d	ľun	pot	t de	gı	ès.							

L'appareil étant disposé, prenez des pains de craie, trempez-les pendant quelques instants dans l'eau, et après les avoir réduits en fragments de la grosseur du doigt, placez-les dans le vase qui termine l'appareil. Chauffez ensuite graduellement le métange d'acide et de charbon et soutenez la chaleur jusqu'à ce que le dégagement de gaz cesse. Si l'on s'apercevait, dans le courant de l'opération, que du gaz sulfureux passat sans être absorbé, on ajouterait une nouvelle quantité de craie humectée.

Lorsque l'opération sera terminée, séparez le sulfite de la craie non saturée. Celle-ci, qui occupe toujours la partie supérieure, se distingue à sa couleur blanc mat et au peu de cohésion qu'elle conserve. Le sulfite, au contraire, a acquis beaucoup de dureté et une teinte d'un gris jaunâtre. On pulvérise le sulfite et on le conserve pour l'usage.

Le sulfite de chaux se change promptement en sulfate. Il n'est soluble que dans 800 parties d'eau froide, mais il se dissout assez facilement dans un excès d'acide sulfureux et se dépose de cette solution sous forme d'aiguilles hexagonales qui retiennent 2 équivalents d'eau.

SULFURE DE POTASSIUM

KS = 55.4.

Trisulfure de potassium impur Sulfure de potasse, Foie de soufre.

TRISULFURETUM POTASSICUM.

24	Carbor	ate	de	potas	se.									٠.		1000
	Fleurs	de	sou	ifre.												500
M	êlez trè	s-e:	cact	emen	t da	ns	un	mo	ortie	er.	faite	s f	ond	re	le n	nélange

Melez tres-exactement dans un mortier, laites fondre le melange dans un vase de terre cuite muni de son couverele. Maintenez la même température tant qu'il y aura tuméfaction; lorsque la matière commencera à s'affaisser, augmentez un peu le feu pour la liquéfier complétement. Retirez ensuite le vase du feu et brisez-le lorsqu'il sera refroidi; divisez le produit en fragments, et conservez-le dans des pots de grès bien bouchés.

Le trisulfure de sodium impur ou sulfure de soude se prépare de la même manière, mais en employant 700 grammes de carbonate de soude desséché pour 500 de soufre. Une température plus élevée est nécessaire pour compléter la fusion du mélange.

SOUS-NITRATE DE BISMUTH.

Magistère de Bismuth.

SUBNITRAS BISMUTHICUS.

2 Bismuth purifié,												200
Acide nitrique à	1,42.											450
Eau distillée												150
Mettez l'acide et l'eau dans un matras et ajoutez-y le métal réduit												
en poudre grossière, en ayant soin de ne l'introduire que par pe-												
tites quantités à la fois, afin d'éviter une action trop vive. Lorsque												

15

l'effervescence aura cessé, portez la liqueur à l'ébullition pour que la dissolution soit complète; laissez déposer, décantez; évaporez dans une capsule de porcelaine, jusqu'à réduction aux deux tiers, et versez le liquide dans 40 à 50 fois son poids d'eau, en agitant continuellement le mélange; il se formera un précipité blanc trèsabondant de sous-nitrate de bismuttl. Lorsque co précipité sera nettement rassemblé au fond du vase, lavez-le à plusieurs reprises par décantation; recueillez-le ensuite sur un filtre, faites-le égoutter et sécher.

Le sous-nitrate de bismuth est d'un beau blanc nacré. Il résiste assez bien à l'action de la lumière quand il est pur, mais il se colore promptement quand il a le contact de certaines matières organiques. On doit le conserver à l'abri des émanations sulfureuses qui le colorent en brun.

La liqueur qui, dans l'opération précédente, surnage le précipité formé par l'addition de l'eau, retient une certaine quantité de nitrate acide de bismuth. En la saturant graduellement par l'ammoniaque, on détermine la formation d'un nouveau précipité blanc constitué par de l'oxyde de hismuth, qui retient des proportions variables d'acide nitrique. Ce précipité est recueilli et réservé pour une opération ultérieure.

ALCOOL A 93° CENTÉSIMAUX.

ALCOOL 95 GRADUS NOTANS.

 venant de l'opération précédente, 300 grammes de chaux vive que l'on aurait amenée à l'état de poudre très-divisée en l'éteignant d'abord à l'Bide de l'eau comme il est dit au n° 43 et soumettant ensuite l'hydrate obtenue à une forte calcination dans un creuset de terre. Après deux ou trois jours de contact à l'étuve, le mélange serait distillé lentement et au bain-marie.